

- For more records, click the Records link at page end.
- To change the format of selected records, select format and click **Display Selected**.
- To print/save clean copies of selected records from browser click **Print/Save Selected**.
- To have records sent as hardcopy or via email, click **Send Results**.

☒ Select All

☒ Clear Selections

Format

Full

1. ☒ 6/19/1

004559740

WPI Acc No: 1986-063084/198610

XRAM Acc No: C86-026838

New 3-benzylidene-flavanone derivs. - used as antiallergic and anti-asthmatic agents, prepd. e.g. from flavanone and benzaldehyde cpd.

Patent Assignee: MERCK PATENT GMBH (MERE)

Inventor: DINGELDEIN E; GERICKE R; WAHLIG R R

Number of Countries: 024 Number of Patents: 019

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 173186	A	19860305	EP 85110274	A	19850816	198610 B
DE 3431534	A	19860313	DE 3431534	A	19840828	198612
AU 8546648	A	19860306				198617
JP 61060677	A	19860328	JP 85187551	A	19850828	198619
DK 8503899	A	19860301				198622
ZA 8506521	A	19860227	ZA 856521	A	19850827	198623
FI 8503277	A	19860301				198629
PT 81029	A	19860814				198639
DD 236313	A	19860604				198640
HU 40096	T	19861128				198701
ES 8609299	A	19861216	ES 546493	A	19850828	198707
CN 8505079	A	19870128				198814
EP 173186	B	19881221				198851
DE 3566887	G	19890126				198905
CA 1270484	A	19900619				199028
US 4937257	A	19900626	US 85770327	A	19850828	199028
IL 76188	A	19901129				199105
KR 9302101	B1	19930326	KR 856149	A	19850826	199419
JP 94074259	B2	19940921	JP 85187551	A	19850828	199436

Priority Applications (No Type Date): DE 3431534 A 19840828

Cited Patents: GB 2145718; US 3678044; US 4241069

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan	Pg	Main IPC	Filing Notes
EP 173186	A	G	27		

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

EP 173186 B G

Designated States (Regional): AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

JP 94074259 B2 11 C07D-311/32 Based on patent JP 61060677

KR 9302101 B1 C07D-311/32

Abstract (Basic): EP 173186 B

3-Benzylidene-flavanone derivs. of formula (I) and their phosphoric acid esters and their salts (specifically salts of phosphoric acid ester of (I) with aminoglycoside antibiotics) are new. Ar1 and Ar2 = phenyl, opt. substd. by 1-3 of OH, 1-7C alkyl, 1-7C alkoxy, 1-7C acylamino, halogen, 2-8C alkoxy carbonyl and/or NO2 or by one methylenedioxy; provided that the OH gp. is only in the 6-position if at least one of Ar1 and Ar2 is substd. phenyl.

The gentamycin salt of 3-p-methoxybenzylidene -6-hydroxy-4'-methoxy-flavanone-6-phosphate ester is specifically claimed.

USE - (I) have antiallergic and bronchospasmodic/asthmatic activity. Unit dose is 5-1000 (pref. 10-500) mg, pref. locally. Salts of (I) phosphates with aminoglycosides have good stability and release kinetics, and are useful as slow-release antibiotics. (27pp Dwg.No.0/0) Abstract (Equivalent): EP 173186 B

Flavanone derivatives of the formula I wherein Ar1 and Ar2 are each phenyl which is unsubstituted or monosubstituted to trisubstituted by OH, alkyl, alkoxy, acylamino, halogen, COOalkyl and/or NO2 and/or substituted by a methylenedioxy group and the alkyl, alkoxy and acyl groups each have 1-7C atoms, but wherein the HO group is only in the 6-position if at least one of the radicals Ar1 and Ar2 is substituted phenyl, and phosphoric acid esters thereof and the salts of these compounds.

Abstract (Equivalent): US 4937257 A

Flavanone derivs. of formula (I), phosphoric acid esters and salts, are new. Ar1 and Ar2 are each Ph opt. mono- to tri-substd. OH, (1-7C)-alkyl, -alkoxy, -alkanoylamino, halo, COOalkyl, NO2, or are substd. methylenedioxy, with provisos.

Esp. cpd. is gentamycin salt of 3-p-methoxybenzylidene -6-hydroxy-4' -methoxy-flavanone-6-phosphoric acid ester.

(I) may be prepd. e.g., by reacting flavanone (II) with aldehyde O=CH-Ar2.

USE - Stable antibiotics and antiallergics with good liberation kinetics. Dose 5-1000 mg. (9pp)

Title Terms: NEW; BENZYLIDENE; FLAVANONE; DERIVATIVE; ANTIALLERGIC; ANTI; ASTHMA; AGENT; PREPARATION; FLAVANONE; BENZALDEHYDE; COMPOUND

Derwent Class: B02

International Patent Class (Main): C07D-311/32

International Patent Class (Additional): A61K-031/35; A61K-031/665; C07D-307/83; C07D-407/04; C07F-009/12; C07F-009/655; C07H-015/22

File Segment: CPI

Manual Codes (CPI/A-N): B02-Z; B05-B01M; B06-A01; B12-D02; B12-K02; B12-M10A

Chemical Fragment Codes (M2):

01 B615 B701 B713 B720 B815 B831 D014 D021 D022 D029 D120 D140 D199
G010 G011 G012 G013 G014 G015 G016 G017 G019 G100 H341 H342 H343
H401 H402 H403 H404 H405 H441 H442 H443 H444 H541 H542 H543 H601
H602 H603 H604 H608 H609 H641 H642 H643 H7 H720 J011 J012 J013 J014
J231 J232 J341 J342 J5 J521 M1 M113 M115 M123 M125 M132 M210 M211
M212 M213 M214 M215 M216 M220 M221 M231 M232 M233 M240 M262 M272
M280 M281 M282 M283 M311 M321 M343 M411 M412 M511 M512 M513 M520
M530 M531 M532 M540 M630 M710 M771 M903 P431 P822 R052
02 F012 F013 F014 F015 F016 F017 F019 F123 F199 G037 G563 H1 H101 H102
H121 H122 H162 H181 H4 H403 H405 H422 H424 H461 H481 H5 H522 H8 KO
L8 L814 L817 L818 L819 L821 L834 M1 M126 M129 M141 M149 M210 M211
M240 M273 M281 M282 M311 M312 M321 M331 M340 M342 M373 M391 M413
M510 M522 M530 M541 M650 M710 M771 M903 R052 V0 V071

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2001 Derwent Info Ltd. All rights reserved.

<input checked="" type="checkbox"/> Select All	<input type="checkbox"/> Clear Selections	<input type="button" value="Print/Save Selected"/>	<input type="button" value="Send Results"/>	<input type="button" value="Display Selected"/>	Format <input type="button" value="Full"/>
--	---	--	---	---	--

© 2001 The Dialog Corporation plc



Europäisches Patentamt
Europ an Patent Office
Office eur péen des brev ts

⑪ Veröffentlichungsnummer : **0 173 186 B1**

⑫

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

④⑤ Veröffentlichungstag der Patentschrift :
21.12.88

②① Anmeldenummer : 85110274.9

②② Anmeldetag : 16.08.85

⑤① Int. Cl.⁴ : **C 07 D311/32, C 07 D407/04,
C 07 D407/06, C 07 D407/14,
A 61 K 31/35, A 61 K 31/36**

⑤④ Flavanonderivate.

③③ Priorität : 28.08.84 DE 3431534

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung :
05.03.86 Patentblatt 86/10

④⑤ Bekanntmachung des Hinweises auf die Patenter-
teilung : 21.12.88 Patentblatt 88/51

⑧④ Benannte Vertragsstaaten :
AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

⑤⑥ Entgegenhaltungen :
GB-A- 2 145 718
US-A- 3 678 044
US-A- 4 241 089
Chem. Abstr. 57, 12418f (1962)

⑦③ Patentinhaber : Merck Patent Gesellschaft mit be-
schränkter Haftung
Frankfurter Strasse 250
D-6100 Darmstadt (DE)

⑦② Erfinder : Gericke, Rolf, Dr.
Mozartstrasse 19
D-6104 Seeheim (DE)
Erfinder : Wahlig, Helmut, Dr.
Roemheldweg 16
D-6100 Darmstadt (DE)
Erfinder : Dingeldein, Elvira, Dr.
Am Spitzenpfad 9
D-6072 Dreieich (DE)

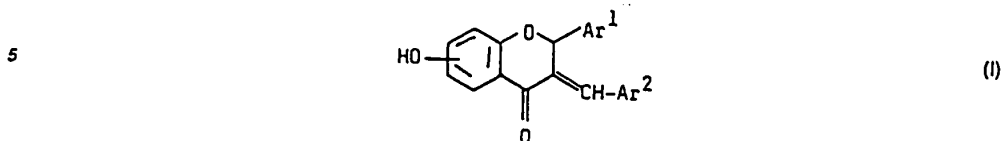
EP 0 173 186 B1

Anmerkung : Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents im Europäischen Patentblatt kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

Jouve, 18, rue St-Denis, 75001 Paris, France

Beschreibung

Gegenstand der Erfindung sind neue Flavanonderivate der Formel I



10 worin Ar¹ und Ar² jeweils unsubstituiertes oder ein- bis dreifach durch OH, Alkyl, Alkoxy, Acylamino, Halogen, COOAlkyl und/oder NO₂ und/oder durch eine Methylendioxygruppe substituiertes Phenyl bedeuten und die Alkyl-, Alkoxy- und Acylgruppen jeweils 1-7 C-Atome haben, worin jedoch die HO-Gruppe nur dann in 6-Stellung steht, wenn mindestens einer der Reste Ar¹ bzw. Ar² substituiertes Phenyl bedeutet,

15 sowie ihre Phosphorsäureester (= I-Phosphate) und die Salze dieser Verbindungen.

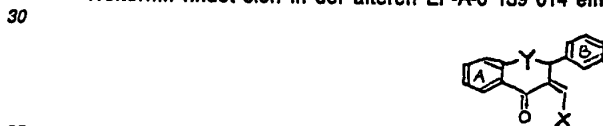
Der Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, neue Verbindungen mit wertvollen Eigenschaften aufzufinden, insbesondere solche, die zur Herstellung von Arzneimitteln verwendet werden können.

Es wurde gefunden, daß die Verbindungen der Formel I sowie ihre Phosphorsäureester und die Salze dieser Verbindungen wertvolle pharmakologische Eigenschaften besitzen. So zeigen sie beispielsweise 20 antiallergische Wirkungen, die sich z. B. bei intravenöser Gabe an Ratten nachweisen lassen. Konventionelle Methoden zum Nachweis dieser Wirkung sind z. B. in der Literatur beschrieben, die in der EP-A-0056 475 zitiert ist.

Insbesondere sind jedoch bestimmte schwerlösliche Salze der I-Phosphate von Bedeutung, nämlich diejenigen, die von Aminoglykosidantibiotika hergeleitet sind. Diese Salze zeigen ebenfalls antibiotische 25 Wirkungen, zeichnen sich aber durch eine langsamere Freisetzung aus.

6-Hydroxy-3-benzyliden-flavanon (entsprechend Formel I, Ar¹ = Ar² = Phenyl, OH in 6-Stellung) ist in Chem. Abstr. 57, 12418f (1962), der Formel I ähnliche 3-Aryliden-flavanone sind in der US-A-3 678 044 beschrieben; pharmakologische Eigenschaften dieser Verbindungen sind dort jeweils nicht angegeben.

Weiterhin findet sich in der älteren EP-A-0 139 614 eine Formel



35 worin X u. a. auch einen unsubstituierten oder substituierten Kohlenwasserstoffrest und Y Sauerstoff bedeuten kann und worin die Ringe A und B substituiert sein können. Ausführungsformen, die unter den vorliegenden Anspruchsgegenstand fallen, sind dort jedoch nicht erwähnt.

In der DE-OS 32 06 725 sind Flavanoldi-Phosphate von Aminoglykosidantibiotika mit ähnlichen 40 Eigenschaften erwähnt. Jedoch finden sich an keiner Stelle dieser DE-OS Hinweise auf die besonders vorteilhaften Salze mit den vorliegenden I-Phosphaten, die sich durch hervorragende Stabilität und günstige Freisetzungskinetik auszeichnen. Außerdem enthalten sie eine Säurekomponente, die exakter definierbar ist als das dort beschriebene, als besonders bevorzugt angegebene Hesperidinphosphat.

Die Verbindungen der Formel I, ihre Phosphate und die Salze dieser Verbindungen können daher als 45 Arzneimittelwirkstoffe in der Human- und Veterinärmedizin verwendet werden. Die Flavanone I selbst sowie die I-Phosphate dienen außerdem als Zwischenprodukte, insbesondere zur Herstellung der genannten Salze.

In der Formel I sind die Reste Ar¹ und Ar² bevorzugt gleich; sie können jedoch auch voneinander verschieden sein. Bevorzugt bedeuten sie einfach, vorzugsweise in p-Stellung, aber auch in o- oder m- 50 Stellung substituierte Phenylgruppen; sie können aber auch für unsubstituierte sowie für zweifach, vorzugsweise in 3,4-Stellung, aber auch in 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6- oder 3,5-Stellung, oder dreifach, vorzugsweise in 3,4,5-Stellung, aber auch in 2,3,4-, 2,3,5-, 2,3,6-, 2,4,5-, 2,4,6-Stellung substituierte Phenylgruppen stehen.

Die Alkyl-, Alkoxy- und Acylgruppen in den Resten Ar¹ und Ar² enthalten jeweils 1-7, vorzugsweise 55 jeweils 1-4, insbesondere 1 oder 2 C-Atome.

Als Alkylgruppen in den Resten Ar¹ und Ar² sind Methyl und Ethyl, weiterhin Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sek.-Butyl, tert.-Butyl, ferner Pentyl, Isopentyl (= 3-Methylbutyl), Hexyl, Isohexyl (= 4-Methylpen- 60 tyl) und Heptyl besonders bevorzugt, als Alkoxygruppen Methoxy und Ethoxy, weiterhin Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, ferner Pentoxy, Isopentoxy (= 3-Methylbutoxy), Hexoxy, Isohexoxy (= 4-Methylpentoxy) und Heptoxy, als Acylaminogruppen Formamido und Acetamido, weiterhin Propionamido, Butyramido, Isobutyramido, ferner Valeramido, Isovaleramido, Trimethylaceta- mido, Hexanamido, tert.-Butylacetamido und Heptanamido. Halogen steht vorzugsweise für Cl, aber auch

für F, Br oder J, COOAlkyl vorzugsweise für Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl, weiterhin für Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl, ferner für sek.-Butoxycarbonyl, tert.-Butoxycarbonyl, Pentoxycarbonyl, Hexoxycarbonyl der Heptoxycarbonyl.

- Im einzelnen sind Ar¹ und/oder Ar² bevorzugt p-Methoxyphenyl, weiterhin Phenyl, o-, m- oder p-Hydroxyphenyl, o-, m- oder p-Tolyl, o-, m- oder p-Ethylphenyl, o-, m- oder p-Propylphenyl, o-, m- oder p-Isopropylphenyl, o- oder m-Methoxyphenyl, o-, m- oder p-Ethoxyphenyl, o-, m- oder p-Formamidphenyl, o-, m- oder p-Acetamidophenyl, o-, m- oder p-Fluorphenyl, o-, m- oder p-Chlorphenyl, o-, m- oder p-Bromphenyl, o-, m- oder p-Jodphenyl, o-, m- oder p-Methoxycarbonylphenyl, o-, m- oder p-Ethoxycarbonylphenyl, o-, m- oder p-Nitrophenyl, 2,3- oder 3,4-Methylenedioxyphenyl, 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6-, 3,4- oder 3,5-Dimethoxyphenyl, 2,3-, 2,4-, 2,5-, 2,6-, 3,4- oder 3,5-Dichlorphenyl, 3,4,5-Trimethoxyphenyl, 3-Hydroxy-4-methoxyphenyl, 3-Methoxy-4-hydroxyphenyl.

Die HO-Gruppe in Formel I steht vorzugsweise in der 6-Stellung, sie kann aber auch in der 5-, 7- oder 8-Stellung stehen.

- Dementsprechend sind Gegenstand der Erfindung insbesondere diejenigen Verbindungen der Formel I sowie ihre Phosphate und die Salze dieser Verbindungen, in denen mindestens einer der genannten Reste eine der vorstehend angegebenen bevorzugten Bedeutungen hat und/oder in einer der als bevorzugt angegebenen Stellungen steht. Einige bevorzugte Gruppen von Verbindungen können durch die folgenden Teilformeln Ia bis II ausgedrückt werden, die der Formel I entsprechen und worin die nicht näher bezeichneten Reste die bei der Formel I angegebenen Bedeutungen haben, worin jedoch

In Ia Ar¹ Phenyl oder einfach durch OH, Alkyl, Alkoxy oder Acylamino mit jeweils 1-4 C-Atomen, F, Cl, Br, J, COOAlkyl, worin die Alkylgruppe 1-4 C-Atome enthält, NO₂ oder Methylenedioxy oder zweifach durch Alkoxy mit 1-4 C-Atomen oder Cl oder dreifach durch Alkoxy substituiertes Phenyl bedeutet;

In Ib Ar¹ Phenyl, Isopropylphenyl, Methoxyphenyl, Acetamidophenyl, Chlorphenyl, Dichlorphenyl oder Trimethoxyphenyl bedeutet;

In Ic Ar¹ Phenyl oder Methoxyphenyl bedeutet;

In Id Ar¹ p-Methoxyphenyl bedeutet;

In Ie Ar² Phenyl oder einfach durch OH, Alkyl, Alkoxy oder Acylamino mit jeweils 1-4 C-Atomen, F, Cl, Br, J, COOAlkyl, worin die Alkylgruppe 1-4 C-Atome enthält, NO₂ oder Methylenedioxy oder zweifach durch Alkoxy mit 1-4 C-Atomen oder Cl oder dreifach durch Alkoxy substituiertes Phenyl bedeutet;

In If Ar² Phenyl, Isopropylphenyl, Methoxyphenyl, Acetamidophenyl, Chlorphenyl, Dichlorphenyl oder Trimethoxyphenyl bedeutet;

In Ig Ar² Phenyl oder Methoxyphenyl bedeutet;

In Ih Ar² p-Methoxyphenyl bedeutet;

In Ii Ar¹ und Ar² jeweils Phenyl oder einfach durch OH, Alkyl, Alkoxy oder Acylamino mit jeweils 1-4 C-Atomen, F, Cl, Br, J, COOAlkyl, worin die Alkylgruppe 1-4 C-Atome enthält, NO₂ oder Methylenedioxy oder zweifach durch Alkoxy mit 1-4 C-Atomen oder Cl oder dreifach durch Alkoxy substituiertes Phenyl bedeuten;

In Ij Ar¹ und Ar² jeweils Phenyl, Isopropylphenyl, Methoxyphenyl, Acetamidophenyl, Chlorphenyl, Dichlorphenyl oder Trimethoxyphenyl bedeuten;

In Ik Ar¹ und Ar² jeweils Phenyl oder Methoxyphenyl;

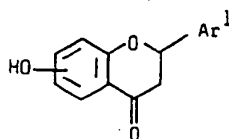
In Il Ar¹ und Ar² jeweils p-Methoxyphenyl bedeuten.

Besonders bevorzugt sind ferner Verbindungen der Formeln Iaa bis Ika, die den Formeln Ia bis Ik entsprechen, worin jedoch Ar¹ = Ar² ist, weiterhin Verbindungen der Formeln Iab bis Iib sowie Iaa bis Ika, die den Formeln Ia bis II sowie Iaa bis Ika entsprechen, worin jedoch die HO-Gruppe in 6-Stellung des Flavanonsystems steht.

Besonders bevorzugt sind ferner die Phosphate der Verbindungen der Formeln Ia bis II, Iaa bis Ika, Iab bis Iib und Iaa bis Ika sowie die Salze dieser Verbindungen, insbesondere die Salze mit Aminoglykosidantibiotika.

Die Verbindungen der Formel I, ihre Phosphate und die Salze dieser Verbindungen können in cis- und in trans-Konfiguration vorliegen. Bevorzugt ist die trans-Konfiguration. Wenn nachstehend nichts anderes angegeben ist, handelt es sich bei den angegebenen Substanzen immer um die trans-Isomeren. Aber auch die cis-Isomeren sind in den Formeln der erfindungsgemäßen Verbindungen eingeschlossen; sie können durch Bestrahlung aus den trans-Isomeren erhalten werden (Methode vgl. J. org. Chem. 35, 2286 (1970)). Die Formeln der erfindungsgemäßen Verbindungen umschließen auch Isomeregemische.

Gegenstand der Erfindung ist ferner ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Flavanon der Formel II

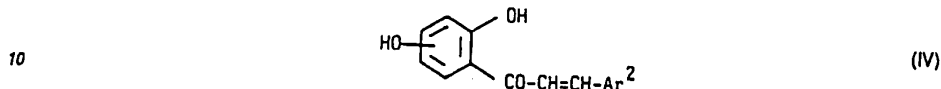


(II)

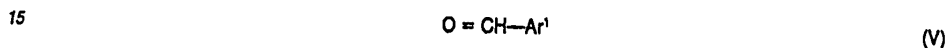
worin Ar¹ die bei Formel I angegebene Bedeutung hat mit einem Aldehyd der Formel III



- 5 worin Ar² die bei Formel I angegebene Bedeutung hat umgesetzt oder daß man ein Chalkon der Formel IV



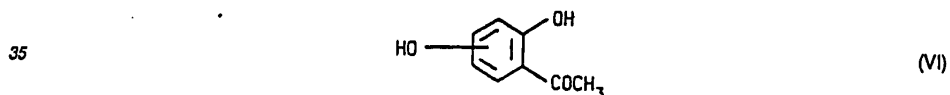
worin Ar² die bei Formel I angegebene Bedeutung hat mit einem Aldehyd der Formel V



- worin Ar¹ die bei Formel I angegebene Bedeutung hat umgesetzt und/oder daß man ein Hydroxyflavanon der Formel I durch Behandeln mit einem phosphorylierenden Mittel in den entsprechenden Phosphorsäureester umwandelt und/oder daß man eine Verbindung der Formel I beziehungsweise ihren Phosphorsäureester durch Behandeln mit einer Base in eines Ihrer Salze überführt.

- 20 Die Verbindungen der Formel I werden im übrigen nach an sich bekannten Methoden hergestellt, wie sie in der Literatur (z. B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag; Stuttgart, Organic Reactions, John Wiley & Sons, Inc., New York) beschrieben sind, und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind. Dabei kann man auch von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen.

- 25 Die Ausgangsstoffe können gewünschtenfalls auch in situ gebildet werden, derart, daß man sie aus dem Reaktionsgemisch nicht isoliert, sondern sofort weiter zu den Verbindungen der Formel I umsetzt. So werden die Verbindungen der Formel I vorzugsweise durch Reaktion von Dihydroxyacetophenonen der Formel VI



- mit Aldehyden der Formel III bzw. V hergestellt, wobei die Flavanone II und/oder die Chalkone IV als Zwischenprodukte entstehen, aber nicht isoliert werden. Insbesondere Verbindungen der Formeln I, worin Ar¹ = Ar² ist, sowie Iaa bis Ika sind auf diese Weise vorteilhaft erhältlich.

- Die Ausgangsstoffe der Formeln II bis VI sind größtenteils bekannt (vgl. z. B. US-PS 3 450 717). Sofern sie nicht bekannt sind, können sie nach an sich bekannten Methoden hergestellt werden. So sind die Ausgangsstoffe der Formeln II bzw. IV erhältlich aus Dihydroxyacetophenonen der Formel VI mit Aldehyden der Formeln V bzw. III.

- Im einzelnen erfolgen die Umsetzungen von II mit III, IV mit V oder VI mit III oder V in Gegenwart oder Abwesenheit eines inerten Lösungsmittels, z. B. eines Alkohols wie Methanol, Ethanol oder Isopropanol, eines Ethers wie Tetrahydrofuran oder Dioxan eines Esters wie Ethylacetat oder auch in Gemischen dieser Lösungsmittel untereinander und/oder mit Wasser, bei Temperaturen zwischen etwa 0° und etwa 50 150°, vorzugsweise zwischen 15 und 100°.

- Zweckmäßig, wenn auch nicht unbedingt erforderlich, ist die Gegenwart eines sauren oder basischen Katalysators, z. B. einer Mineralsäure wie Chlorwasserstoff, Bromwasserstoff, Schwefelsäure, Phosphorsäure, einer organischen Sulfonsäure wie Methan- oder p-Toluolsulfonsäure, eines Alkalimetallhydroxids wie NaOH oder KOH, eines Amids wie NaNH₂, eines Hydrids wie NaH, eines Amins wie Piperidin, 55 Triethylamin oder Pyridin. Ein Überschuß des Katalysators kann auch in einzelnen Fällen als Lösungsmittel dienen.

- Die I-Phosphate sind vorzugsweise durch Behandeln der Hydroxyflavanone der Formel I mit phosphorylierenden Mitteln erhältlich. Sofern in den Resten Ar¹ und/oder Ar² des Ausgangsstoffs I eine oder mehrere OH-Gruppen vorhanden sind, können auch diese phosphoryliert werden, so daß man die 60 entsprechenden I-Diphosphate, -Triphosphate usw. erhält.

- Phosphorylierende Mittel sind neben der freien Phosphorsäure vor allem Pyrophosphorsäure, Polyphosphorsäure, Phosphorpentoxid, Phosphoroxychlorid, Monochlorphosphorsäure (Gemisch aus Orthophosphorsäure und Phosphoroxychlorid), Phosphorsäuremonobenzylester, Phosphorsäure-dibenzylester-chlorid, Phosphorsäure-mono-(2-cyanäthylester), Phosphorsäuredimorpholid-chlorid.

- Die Phosphorylierung des Hydroxyflavanons der Formel I erfolgt in Abwesenheit oder in Gegenwart

- eines zusätzlichen Lösungsmittels. Als Lösungsmittel eignen sich vorzugsweise organische Basen wie Pyridin, Triethylamin, Chinolin, Dimethylanilin, Diethylanilin, falls bei der Umsetzung eine Säure, z. B. Chlorwasserstoff, abgespalten wird. Andernfalls der zusätzlich können inerte organische Lösungsmittel verwendet werden, wie z. B. Diethyl- oder Diisopropylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Chloroform, Methylchlorid, Trichlorethylen, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, Benzol, Toluol, Xylol, Tetralin, Acetonitril. Ferner können Gemische der vorstehenden Basen und/oder Lösungsmittel verwendet werden. Es ist auch möglich, die Reaktion in einem Überschuß des phosphorylierenden Mittels ablaufen zu lassen. Die Reaktionstemperaturen liegen zwischen -80 und $+200^{\circ}$, vorzugsweise zwischen -10 und $+100^{\circ}$.
- 10 Ganz allgemein können zur Herstellung der I-Phosphate und ihrer Salze die Verfahren verwendet werden, die in Houben-Weyl, I.c., Band XIV/2, Seiten 143-210 (1964), beschrieben sind.
- Bei der Herstellung der Verbindungen der Formel I und ihrer Phosphorsäureester können Zwischenprodukte entstehen, die Schutzgruppen enthalten. Diese können hydrolytisch oder hydrogenolytisch entfernt werden. Insbesondere können geschützte Hydroxygruppen durch alkalische oder durch
- 15 vorsichtige saure Hydrolyse in Freiheit gesetzt werden. Solche geschützten Hydroxygruppen können der Flavanoidkomponente, vorzugsweise aber der Phosphorsäure-Komponente der Veresterungsreaktion entstammen. Hat man beispielsweise mit Phosphorsäure-mono-(2-cyanethylester), Phosphorsäurediphenylester-chlorid oder Phosphorsäure-dimorpholidchlorid verestert, so können die erhaltenen Phosphorsäure-di- bzw. triester bzw. -monoester-diamide mit z. B. Alkali- oder Ammoniumhydroxid-Lösungen,
- 20 basischen oder sauren Ionenaustauschern zu den gewünschten Flavanoid-phosphorsäureestern gespalten werden.
- Hydrogenolytisch können Schutzgruppen, vorzugsweise Benzylgruppen in Phosphorsäureestern, beispielsweise durch katalytische Hydrierung abgespalten werden, vorzugsweise unter milden Bedingungen, etwa mit einem Palladiumkatalysator wie Palladium auf Kohle, Calciumcarbonat oder Strontiumcarbonat sowie bei Raumtemperatur und Normaldruck, wobei man die Hydrierung nach Aufnahme der berechneten Wasserstoffmenge zweckmäßig abbricht.
- Die Hydroxyflavanone der Formel I sowie ihre Phosphorsäureester können durch Behandeln mit einer Base in die zugehörigen Salze umgewandelt werden. Als Salze kommen die Phenolate der Hydroxyflavanone I, vor allem aber die Salze der I-Phosphate in Betracht.
- 30 Bevorzugt sind physiologisch unbedenkliche Salze. Die Salze werden in der Regel bei Raumtemperatur hergestellt, wobei man als Lösungsmittel vornehmlich Wasser, Alkohole wie Methanol oder Ethanol, Gemische von Wasser mit Alkoholen oder die zur Salzbildung herangezogenen Basen verwendet. Als Basen sind vorzugsweise geeignet die Hydroxide, Carbonate oder Alkoholate der Alkali- und Erdalkalimetalle sowie die entsprechenden Ammoniumverbindungen, vorzugsweise Natrium-, Kalium-, Calcium- oder
- 35 Magnesiumhydroxid, Natrium-, Kalium-, Calcium- und Magnesiumcarbonat, Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Magnesiumbicarbonat, Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Magnesiummethylat, -ethylat, -isopropylat oder -tert.-butylat, ferner Ammoniumhydroxid, -carbonat oder -bicarbonat, sowie substituierte Ammoniumhydroxide, -carbonate oder -bicarbonate.
- Insbesondere sind jedoch Salze der I-Phosphate mit Aminoglykosidantibiotika von Bedeutung.
- 40 Als Aminoglykosidantibiotika kommen insbesondere diejenigen in Betracht, die eine Desoxystreptamin-Einheit enthalten. Im einzelnen sind besonders bevorzugt Amikacin, Dibekacin, Gentamycin, Neomycin, Paromomycin, Sagamycin, Sisomicin, Streptomycin und Tobramycin, weiterhin sind z. B. bevorzugt Alomycin, Amicetin, Apramycin, Bekanamycin, Betamicin, Butirosin, Destomycin, Everninomycin, Ezomycin, Flambamycin, Fortimycin A und B, Framycetin, Hikizimycin, Homomycin, Hybrimycin, Hygromycin, Kanamycin, Kasugamycin, Lividomycin, Minosaminomycin, Myomycin, Netilmicin, Parvulomycin, Puromycin A, Ribostamycin, Rimocidin, Ristomycin, Ristosamin, Seldomycin, Sorblastin, Spectinomycin, Streptothricin, Tunicamycin und Verdamycin sowie deren Epimeren und Derivate, soweit sie basisch sind.
- Da einige dieser Antibiotika, z. B. Gentamycin, bekanntlich keine einheitlichen Substanzen sind,
- 50 sondern Gemische (Gentamycin z. B. ein Gemisch der Verbindungen Gentamycin C 1, Gentamycin C 2 und Gentamycin C 1a) darstellen, sind auch die Salze der I-Phosphate in einzelnen Fällen keine einheitlichen Substanzen, sondern Gemische. Da viele der genannten Antibiotika, z. B. alle Gentamycine, mehrere basische Stickstoffatome enthalten und da andererseits die I-Phosphate mehrbasige Säuren sind, ist es außerdem möglich, daß sich saure, neutrale und/oder basische Salze bilden. Alle diese
- 55 möglichen Salze und ihre Gemische untereinander sind in der Definition « Salze der Phosphorsäureester von Flavanonen der Formel I mit Aminoglykosidantibiotika » eingeschlossen.
- Bevorzugt sind die neutralen Salze und diese enthaltenden Gemische; im Fall der Gentamycinsalze sind z. B. besonders bevorzugt die Salze (Gemische) aus 1 Mol Gentamycin und 3 bis 5, insbesondere etwa 4 Mol I-Phosphat, insbesondere das Salz aus 1 Mol Gentamycin und etwa 4 Mol 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxy-flavanon-6-phosphat; dieses Salz wird nachstehend als « G » bezeichnet. Die sauren Protonen des Salzes, die nicht durch die Aminogruppen des Antibiotikums neutralisiert sind, können in freier (saurer) Form vorliegen oder mit Hilfe von Natriumionen oder anderen physiologisch unbedenklichen Ionen neutralisiert werden.
- Die Salze der I-Phosphate mit den Aminoglykosidantibiotika werden in an sich bekannter Weise
- 65 hergestellt, etwa durch Zusammengeben einer wässrigen Lösung des wasserlöslichen Salzes des

Antibiotikums (z. B. Gentamycinsulfat) mit einer wässrigen Lösung des I-Phosphats oder eines seiner wasserlöslichen Salze (z. B. des Dinatriumsalzes), zweckmäßig unter Rühren bei Raumtemperatur bei pH-Werten zwischen 4 und 8. Zur Verbesserung der Löslichkeit kann auch ein organisches Lösungsmittel zugesetzt werden, z. B. ein Alkohol wie Ethanol. Die gebildeten Antibiotika-Salze sind in Wasser schwer löslich und können durch Abfiltrieren, Waschen mit Wasser und Trocknen erhalten werden.

Die Verbindungen der Formel I bzw. ihre Phosphate können ein oder mehrere Asymmetriezentren besitzen. Sie können daher bei ihrer Herstellung als Racemate oder, falls optisch aktive Ausgangsstoffe verwendet werden, auch in optisch aktiver Form erhalten werden. Weisen die Verbindungen zwei oder mehr Asymmetriezentren auf, dann fallen sie bei der Synthese im allgemeinen als Gemische von Racematen an, aus denen man die einzelnen Racemate, beispielsweise durch Umkristallisieren aus inerten Lösungsmitteln, in reiner Form isolieren kann. Erhaltene Racemate können, falls erwünscht, nach an sich bekannten Methoden mechanisch oder chemisch in ihre optischen Antipoden getrennt werden. Vorzugsweise werden aus dem Racemat durch Umsetzung mit einem optisch aktiven Trennmittel Diastereomere gebildet. Als Trennmittel, insbesondere für die I-Phosphate eignen sich z. B. optisch aktive Basen, z. B. Chinin, Chinidin, Cinchonin, Cinchonidin, Brucin, Dehydroabietylamin, Strychnin, Morphin, die D- und L-Formen von 1-Phenylethylamin, Fenchylamin, Menthylamin oder von basischen Aminosäuren, z. B. Arginin oder Lysin, oder von deren Estern. Die verschiedenen Formen der Diastereomeren können in an sich bekannter Weise, z. B. durch fraktionierte Kristallisation, getrennt, und die optisch aktiven Verbindungen der Formel I bzw. ihre Phosphate können in an sich bekannter Weise aus den Diastereomeren in Freiheit gesetzt werden.

Gegenstand der Erfindung ist ferner die Verwendung der Verbindungen der Formel I, ihrer Phosphorsäureester sowie der Salze dieser Verbindungen, vor allem der genannten Salze mit Aminoglykosidantibiotika, zur Herstellung pharmazeutischer Zubereitungen, insbesondere auf nicht-chemischem Wege. Hierbei können sie zusammen mit mindestens einem festen, flüssigen oder halbflüssigen Träger- oder Hilfsstoff und gegebenenfalls in Kombination mit einem oder mehreren weiteren Wirkstoff(en) in eine geeignete Dosierungsform gebracht werden.

Gegenstand der Erfindung sind ferner pharmazeutische Zubereitungen, enthaltend mindestens eine Verbindung der Formel I und/oder einen ihrer Phosphorsäureester und/oder ein physiologisch unbedenkliches Salz einer dieser Verbindungen.

Diese Zubereitungen können als Arzneimittel in der Human- oder Veterinärmedizin verwendet werden. Als Trägerstoffe kommen organische oder anorganische Substanzen in Frage, die sich für die enterale (z. B. orale), parenterale oder topische Applikation eignen und mit den neuen Verbindungen nicht reagieren, beispielsweise Wasser, pflanzliche Öle, Benzylalkohole, Polyethylenglykole, Glycerintriacetat, Gelatine, Kohlehydrate wie Lactose oder Stärke, Magnesiumstearat, Talk, Vaseline. Zur oralen Anwendung dienen insbesondere Tabletten, Dragees, Kapseln, Sirupe, Säfte oder Tropfen, zur rektalen Anwendung Suppositorien, zur parenteralen Anwendung Lösungen, Suspensionen, Emulsionen oder Implantate, für die topische Anwendung Salben, Cremes oder Puder. Implantate, beispielsweise auf der Basis von Silikonkautschuk, Tricalciumphosphat oder Kollagen, die sich z. B. zur Behandlung des infizierten Knochens eignen, sind von besonderer Bedeutung, insbesondere für die genannten Antibiotika-Salze. Aus diesen Implantaten wird das Antibiotikum prothaliert freigesetzt, so daß in der Umgebung des Implantats lang anhaltend wirksame Spiegel des Antibiotikums vorhanden sind. Auch Fibrin-Antibiotikum-Gele, wie sie z. B. in der DE-OS 32 06 725 beschrieben sind, eignen sich zur therapeutischen Anwendung. Die neuen Verbindungen können auch lyophilisiert und die erhaltenen Lyophilisate z. B. zur Herstellung von Injektionspräparaten verwendet werden. Die angegebene Zubereitungen können sterilisiert sein und/oder Hilfsstoffe wie Gleit-, Konservierungs-, Stabilisierungs- und/oder Netzmittel, Emulgatoren, Salze zur Beeinflussung des osmotischen Druckes, Puffersubstanzen, Farb-, Geschmacks- und/oder Aromastoffe enthalten. Sie können, falls erwünscht, auch einen oder mehrere weitere Wirkstoffe enthalten; Zubereitungen, die Antibiotika-Salze der I-Phosphate enthalten, können z. B. zusätzlich leicht lösliche Salze der gleichen oder anderer Antibiotika enthalten, um zusätzlich zu dem Depot-Effekt, der durch die Salze der I-Phosphate bewirkt wird, eine systemische Wirkung zu erzielen.

Gegenstand der Erfindung ist ferner die Verwendung der Verbindungen der Formel I, ihrer Phosphorsäureester und/oder der physiologisch unbedenklichen Salze dieser Verbindungen bei der Bekämpfung von Krankheiten, insbesondere von Allergien und/oder bakteriellen Infektionen, sowie ihre Verwendung bei der therapeutischen Behandlung des menschlichen oder tierischen Körpers.

Dabei werden die erfindungsgemäßen Substanzen in der Regel in Analogie zu bekannten im Handel befindlichen Antiallergika bzw. Bronchospasmolytika/Antiasthmika, z. B. Cromoglicinsäure und ihren Salzen, oder Antibiotika verabreicht, vorzugsweise in Dosierungen zwischen etwa 5 und 1 000 mg, insbesondere zwischen 10 und 500 mg pro Dosierungseinheit (bei den Antibiotika-Salzen bezogen auf Antibiotikum-Wirkstoff). Die spezielle Dosis für jeden bestimmten Patienten hängt jedoch von den verschiedensten Faktoren ab, beispielsweise von der Wirksamkeit der eingesetzten speziellen Verbindung, vom Alter, Körpergewicht, allgemeinen Gesundheitszustand, Geschlecht, von der Kost, vom Verabfolgungszeitpunkt und -weg, von der Ausscheidungsgeschwindigkeit, Arzneistoffkombination und Schwere der jeweiligen Erkrankung, welcher die Therapie gilt. Die lokale Applikation ist bevorzugt.

Vor- und nachstehend sind die Temperaturen in °C angegeben. IR = Maxima des Infrarotspektrums in KBr.

Beispiel 1

In eine Lösung von 15,2 g 2,5-Dihydroxyacetophenon und 27,2 g Anisaldehyd in 1 500 ml Ethanol wird 4 Stunden unter Rühren HCl eingeleitet. 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxy-flavanon fällt aus, F. 199-201°. Intermediär entstehen 6-Hydroxy-4'-methoxy-flavanon und 2,5-Dihydroxy-p-methoxy-benzyliden-acetophenon.

Analog sind mit den entsprechenden Aldehyden erhältlich :

- 10 3-o-Hydroxybenzyliden-6,2'-dihydroxyflavanon
- 3-m-Hydroxybenzyliden-6,3'-dihydroxyflavanon
- 3-p-Hydroxybenzyliden-6,4'-dihydroxyflavanon
- 3-p-Methylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methylflavanon
- 3-p-Ethylbenzyliden-6-hydroxy-4'-ethylflavanon
- 3-p-Isopropylbenzyliden-6-hydroxy-4'-isopropylflavanon, F. 178-180°
- 15 3-o-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2'-methoxyflavanon
- 3-m-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3'-methoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-5-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-7-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-8-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 20 3-(3,4-Dimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-3',4'-dimethoxyflavanon
- 3-(3,4,5-Trimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-3',4',5'-trimethoxyflavanon, F. 168-170°
- 3-p-Acetamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-acetamidoflavanon, F. 205°
- 3-p-Fluorbenzyliden-6-hydroxy-4'-fluorflavanon
- 3-p-Chlorbenzyliden-6-hydroxy-4'-chlorflavanon
- 25 3-(3,4-Dichlorbenzyliden)-6-hydroxy-3',4'-dichlorflavanon, F. 228-230°
- 3-p-Brombenzyliden-6-hydroxy-4'-bromflavanon
- 3-p-Jodbenzyliden-6-hydroxy-4'-jodflavanon
- 3-p-Methoxycarbonylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxycarbonylflavanon (als Lösungsmittel wird Methanol verwendet)
- 30 3-p-Ethoxycarbonylbenzyliden-6-hydroxy-4'-ethoxycarbonylflavanon
- 3-o-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-2'-nitroflavanon
- 3-m-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-3'-nitroflavanon
- 3-p-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-4'-nitroflavanon
- 3-(3,4-Methylenedioxybenzyliden)-6-hydroxy-3',4'-methylenedioxyflavanon.
- 35

Beispiel 2

Man sättigt eine heiße Lösung von 27 g 6-Hydroxy-4'-methoxyflavanon und 13,6 g Anisaldehyd in 1400 ml Ethanol mit HCl, läßt 3 Stunden abkühlen, fällt mit Wasser und erhält 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon, F. 199-201°.

Analog sind die in Beispiel 1 angegebenen Verbindungen aus den entsprechenden 6-Hydroxyflavanonen und den entsprechenden Aldehyden erhältlich.

Ferner sind analog erhältlich :

- 45 3-Benzyliden-5-hydroxyflavanon
- 3-Benzyliden-7-hydroxyflavanon
- 3-Benzyliden-8-hydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-5-hydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxyflavanon
- 50 3-p-Methoxybenzyliden-7-hydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-8-hydroxyflavanon
- 3-Benzyliden-5-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-Benzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-Benzyliden-7-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 55 3-Benzyliden-8-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-o-Hydroxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-m-Hydroxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Hydroxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-(2,4-Dihydroxybenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 60 3-(3-Methoxy-4-hydroxybenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-o-Methylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-m-Methylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Methylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Isopropylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 65 3-p-Heptylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon

- 3-o-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-m-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Ethoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Heptoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 5 3-(3,4-Dimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-(3,4,5-Trimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Formamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-o-Acetamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-m-Acetamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 10 3-p-Acetamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Propionamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Butyramidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Heptanamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Benzamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 15 3-p-Fluorbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Chlorbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-(3,4-Dichlorbenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Brombenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Jodbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 20 3-p-Methoxycarbonylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Ethoxycarbonylbenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-o-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-m-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 3-p-Nitrobenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon
- 25 3-(3,4-Methylenedioxybenzyliden)-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon.

Beispiel 3

Ein Gemisch von 2,7 g 2,5-Dihydroxy-p-methoxybenzyliden-acetophenon, 1,36 g Anisaldehyd und 5 ml Piperidin wird 1 Stunde auf 100° erwärmt, abgekühlt und mit Wasser versetzt. 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon fällt aus ; F. 199-201°.

Analog sind mit den entsprechenden Aldehyden erhältlich :

- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxyflavanon
- 35 3-p-Methoxybenzyliden-6,2'-dihydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6,3'-dihydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6,4'-dihydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6,3',4'-trihydroxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6,4'-dihydroxy-3'-methoxyflavanon
- 40 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2'-methylflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3'-methylflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methylflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-isopropylflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-heptylflavanon
- 45 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2'-methoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3'-methoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-ethoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-heptoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3',4'-dimethoxyflavanon
- 50 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3',4',5'-trimethoxyflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-formamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2'-acetamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3'-acetamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-acetamidoflavanon
- 55 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-propionamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-butyramidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-heptanamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-benzamidoflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-fluorflavanon
- 60 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-chlorflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2',4'-dichlorflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3',4'-dichlorflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-bromflavanon
- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-jodflavanon
- 65 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxycarbonylflavanon

- 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-ethoxycarbonylflavanon
 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-2'-nitroflavanon
 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3'-nitroflavanon
 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-nitroflavanon
 5 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-3',4'-methylendioxyflavanon.

Beispiel 4

10 Eine Lösung von 38,8 g 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon in 300 ml Pyridin wird bei 10-15° unter Rühren zu einer Lösung von 100 ml POCl_3 in 500 ml Pyridin zugetropft. Man rührt noch 2 Stunden bei 20°, gibt das Gemisch dann in 7 l verdünnte Salzsäure, konzentriert die Lösung, arbeitet mit Wasser und Ethylacetat auf, versetzt den organischen Extrakt erneut mit Wasser, stellt mit NaOH auf pH 6 ein, dampft ein und erhält so das Dinatriumsalz des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphats.

15 Kernresonanzspektrum ($\text{DMSO} + \text{CF}_3\text{COOD}$): 3,73 (s), 3,81 (s), 6,7 (s), 6,9-7 (m) und 8,01 (s) ppm (s = Singlett, m = Multipllett).
 Analog erhält man:

- 3-Benzyliden-6-hydroxyflavanon-6-phosphat, F. 90-92°
 20 3-p-Isopropylbenzyliden-6-hydroxy-4'-isopropylflavanon-6-phosphat
 3-(3,4,5-Trimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-3',4',5'-trimethoxyflavanon-6-phosphat, F. 153-155°
 3-p-Acetamidobenzyliden-6-hydroxy-4'-acetamidoflavanon-6-phosphat
 3-(3,4-Dichlorbenzyliden)-6-hydroxy-3',4'-dichlorflavanon-6-phosphat, F. 128-130°
 25 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphat
 3-Benzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphat

sowie die Phosphorsäureester der übrigen in den Beispielen 1 bis 3 genannten 3-Benzylidenflavanone.

Beispiel 5

30 Eine Lösung von 3,88 g 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon in 40 ml Pyridin wird bei -25° mit 20 ml einer Lösung von 14 g Phosphorsäuredibenzylesterchlorid in Ether versetzt, 1 Stunde bei -25° gerührt und 16 Stunden bei -5° stehengelassen. Man gießt auf Eis, säuert mit Salzsäure auf
 35 pH 4 an, extrahiert mit Ether und trocknet über Natriumsulfat. Der aus der Etherlösung erhaltene Rückstand wird in 200 ml Methanol gelöst und an 0,3 g 10%iger Pd-Kohle bei 1 bar und 20° bis zum Stillstand hydriert. Man filtriert den Katalysator ab, dampft ein und erhält 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphat.

Beispiel 6

40 Ein Gemisch von 3,88 g 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon, 34 g Phosphorsäuremonobenzylester, 19 g Dimethylformamidchlorid und 150 ml Pyridin wird 2 Stunden bei 20° gerührt, 16 Stunden bei 20° stehengelassen und analog Beispiel 5 aufgearbeitet. Man erhält das gleiche Produkt.

Beispiel 7

50 Ein Gemisch von 2 ml wasserfreier Phosphorsäure, 17 ml Acetonitril und 5 ml Triethylamin wird auf -20° abgekühlt, mit 3,6 ml Chlorameisensäureethylester in 4 ml Acetonitril versetzt und 15 Minuten gerührt. Dann gibt man eine Lösung von 3,88 g 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon in 12 ml Acetonitril sowie 4,8 ml Triethylamin unter Rühren zu, kocht nach dem Ende der Gasentwicklung noch 1 Stunde, arbeitet analog Beispiel 5 auf und erhält das gleiche Produkt.

Beispiel 8

55 Eine etherische Lösung von Monochlorphosphorsäure, erhalten durch Einwirkung von 9,4 g POCl_3 auf 10,2 g 85%ige H_3PO_4 , wird bei -10° zu einer Lösung von 3,88 g 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon in 20 ml Pyridin gegeben. Nach 15stündigem Stehen wird analog Beispiel 5 aufgearbeitet. Man erhält das gleiche Produkt.

Beispiel 9

60 Eine gemäß Beispiel 4 hergestellte Lösung des Dinatriumsalzes des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphats wird unter Rühren mit einer Lösung von 17,6 g Gentamycinulfat in 200 ml Wasser versetzt. Das erhaltene Salz der ungefähren Zusammensetzung 1 Gentamycin. 4 3-p-

Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphat (« G ») wird abfiltriert und getrocknet. IR : 1615, 1520, 1490, 1270, 1190, 1180, 1040 cm^{-1} .

Anal g sind die Gentamycinsalze der übrigen in Beispiel 4 genannten Phosphorsäureester erhältlich, z. B. diejenigen von 3-Benzyliden-6-hydroxyflavanon-6-phosphat, IR : 1670, 1620, 1490, 1070, 980, 920 cm^{-1} ;

3-(3,4,5-Trimethoxybenzyliden)-6-hydroxy-3',4',5'-trimethoxyflavanon-6-phosphat, IR : 1590, 1510, 1490, 1250, 1135 cm^{-1} .

Beispiel 10

10

Analog Beispiel 9 erhält man aus den berechneten Mengen der Sulfate der entsprechenden Antibiotika und dem Dinatriumsalz des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphats folgende Salze dieser Verbindung :

- 15 a) mit Neomycin ;
b) mit Paromomycin ;
c) mit Sisomicin ;
d) mit Amikacin ;
e) mit Tobramycin ;
20 f) mit Dibekacin ;
g) mit Streptomycin.

Die nachstehenden Beispiele betreffen pharmazeutische Zubereitungen, die erfindungsgemäße Verbindungen enthalten :

25

Beispiel A : Tabletten

Ein Gemisch von 1 kg Mono-Na-Salz des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphats, 4 kg Lactose, 1,2 kg Kartoffelstärke, 0,2 kg Talk und 0,1 kg Magnesiumstearat wird in üblicher
30 Weise zu Tabletten gepreßt, derart, daß jede Tablette 50 mg Wirkstoff enthält.

Beispiel B : Dragees

Analog Beispiel A werden Tabletten gepreßt, die anschließend in üblicher Weise mit einem Überzug
35 aus Saccharose, Kartoffelstärke, Talk, Tragant und Farbstoff überzogen werden.

Beispiel C : Kapseln

Man füllt 10 kg « G » in üblicher Weise in Hartgelatine kapseln, so daß jede Kapsel Wirkstoff
40 entsprechend 165 mg Gentamycin-Base enthält.

Beispiel D : Ampullen

Man mikronisiert 1 kg « G » fein, suspendiert in 30 l Sesamöl und füllt in Ampullen ab, die unter
45 sterilen Bedingungen verschlossen werden. Jede Ampulle enthält Wirkstoff entsprechend 10 (40, 80, 120) mg Gentamycin-Base.

Beispiel E : Implantate

Man mischt 1,05 g mikronisiertes « G » (entsprechend 0,2 g Gentamycin) mit 8,5 g Silikonkautschuk-Monomerem (Medical Grade Silastic 382, Dow Corning), gibt 2 Tropfen Polymerisationskatalysator hinzu, mischt erneut und formt zu runden Scheiben von 20 mm Durchmesser und 1 mm Dicke. Jede Scheibe
50 enthält 6 mg Gentamycin-Base.

55

Beispiel F : Fibrin-Antibiotikum-Gel

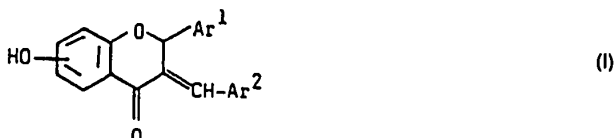
Man löst 4 NIH-Einheiten Thrombin (Handelspräparat) in 1 ml Aprotinin-Calciumchlorid-Lösung (Handelspräparat ; 3000 KIE/ml Aprotinin in 40 mMol/l CaCl_2) erwärmt die Lösung auf 37°, gibt eine Menge « G », die 20 mg Gentamycin-Base entspricht, hinzu und mischt mit der gleichen Menge vorher auf
60 37° erwärmten « Fibrinkleber » (Handelspräparat ; hergestellt durch Kältepräzipitation aus humanem Spender-plasma ; bei -18° oder kälter gelagert ; 1 ml der Lösung enthält durchschnittlich 90 mg thrombinfällbares Protein, Gesamteiweißgehalt der Lösung etwa 10 Gewichtsprozent ; etwa 20-30 Minuten vor der geplanten Verwendung aufgetaut). Man läßt das Gemisch in Zylindern aus rostfreiem Stahl (Innendurchmesser 6 mm, Höhe 10 mm) erstarren (1 ml für 3 Zylinder). Die gebildeten Gel-Zylinder
65 werden anschließend aus den Formen ausgestoßen.

Beispiel G : Inhalations-Kapseln

5 kg Mono-Na-Salz des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxyflavanon-6-phosphats und 5 kg Lactose werden gemischt und das Gemisch in üblicher Weise in Kapseln gefüllt, so daß jede Kapsel 50 mg Wirkstoff enthält. Die Kapseln können mit Hilfe eines Inhalators appliziert werden.

Patentansprüche

1. Flavanonderivate der Formel I



worin Ar¹ und Ar² jeweils unsubstituiertes oder ein- bis dreifach durch OH, Alkyl, Alkoxy, Acylamino, Halogen, COOAlkyl und/oder NO₂ und/oder durch eine Methylendioxygruppe substituiertes Phenyl bedeuten und die Alkyl-, Alkoxy- und Acylgruppen jeweils 1-7 C-Atome haben, worin jedoch die HO-Gruppe nur dann in 6-Stellung steht, wenn mindestens einer der Reste Ar¹ bzw. Ar² substituiertes Phenyl bedeutet,

sowie ihre Phosphorsäureester und die Salze dieser Verbindungen.

2. a) Salze von Phosphorsäureestern der Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1 mit Aminoglykosidantibiotika.

b) Gentamycinsalz des 3-p-Methoxybenzyliden-6-hydroxy-4'-methoxy-flavanon-6-phosphorsäureesters.

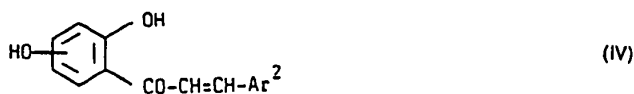
3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Flavanon der Formel II



worin Ar¹ die bei Formel I angegebene Bedeutung hat mit einem Aldehyd der Formel III



worin Ar² die bei Formel I angegebene Bedeutung hat umgesetzt oder daß man ein Chalkon der Formel IV



worin Ar² die bei Formel I angegebene Bedeutung hat mit einem Aldehyd der Formel V



worin Ar¹ die bei Formel I angegebene Bedeutung hat umgesetzt und/oder daß man ein Hydroxyflavanon der Formel I durch Behandeln mit einem phosphorylierenden Mittel in den entsprechenden Phosphorsäureester umwandelt und/oder daß man eine Verbindung der Formel I beziehungsweise ihren Phosphorsäureester durch Behandeln mit einer Base in eines ihrer Salze überführt.

4. Verfahren zur Herstellung pharmazeutischer Zubereitungen, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel I und/oder einen ihrer Phosphorsäureester und/oder ein physiologisch unbedenkliches Salz einer dieser Verbindungen zusammen mit mindestens einem festen, flüssigen oder

halbflüssigen Träger- oder Hilfsstoff und gegebenenfalls in Kombination mit einem oder mehreren weiteren Wirkstoff(en) in eine geeignete Dosierungsform bringt.

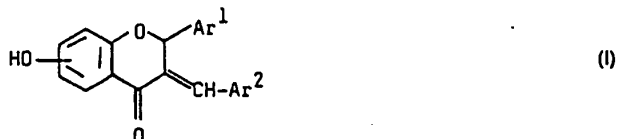
5. Pharmazeutische Zubereitung, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel I und/oder einem ihrer Phosphorsäureester und/oder einem physiologisch unbedenklichen Salz einer dieser Verbindungen.

6. Verbindungen der Formel I, ihre Phosphorsäureester und/oder die physiologisch unbedenklichen Salze dieser Verbindungen zur Bekämpfung von Krankheiten.

7. Verwendung von Verbindungen der Formel I, ihrer Phosphorsäureester und/oder der physiologisch unbedenklichen Salze dieser Verbindungen zur Herstellung von pharmazeutischen Zubereitungen.

Claims

1. Flavanone derivatives of the formula I



wherein Ar¹ and Ar² are each phenyl which is unsubstituted or monosubstituted to trisubstituted by OH, alkyl, alkoxy, acylamino, halogen, COOalkyl and/or NO₂ and/or substituted by a methylenedioxy group, and the alkyl, alkoxy and acyl groups each have 1-7 C atoms, but wherein the HO group is only in the 6-position if at least one of the radicals Ar¹ and Ar² is substituted phenyl, and phosphoric acid esters thereof and the salts of these compounds.

2. a) Salts of phosphoric acid esters of the compounds of the formula I according to Claim 1 with aminoglycoside antibiotics.

b) The gentamycin salt of 3-p-methoxybenzylidene-6-hydroxy-4'-methoxyflavanone-6-phosphoric acid ester.

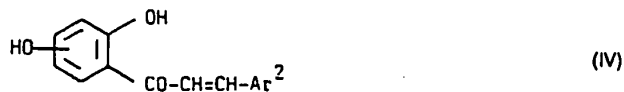
3. Process for the preparation of compounds according to Claim 1, characterised in that a flavanone of the formula II



wherein Ar¹ has the meaning indicated in formula I is reacted with an aldehyde of the formula III



wherein Ar² has the meaning indicated in formula I, or a chalcone of the formula IV



wherein Ar² has the meaning indicated in formula I is reacted with an aldehyde of the formula V



wherein Ar¹ has the meaning indicated in formula VI, and/or a hydroxyflavanone of the formula I is converted into the corresponding phosphoric acid ester by treatment with a phosphorylating agent, and/or a compound of the formula I or its phosphoric acid ester is converted into one of its salts by treatment with a base.

4. Process for the preparation of pharmaceutical formulations, characterised in that a compound of the formula I and/or one of its phosphoric acid esters and/or a physiologically acceptable salt of one of these compounds is brought into a suitable dosage form together with at least one solid, liquid or semi-

liquid excipient or auxiliary and, if appropriate, in combination with one or more further active compound(s).

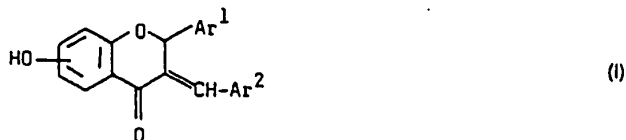
5. Pharmaceutical formulation characterised in that it contains at least one compound of the formula I and/or one of its phosphoric acid esters and/or a physiologically acceptable salt of one of these compounds.

6. Compounds of the formula I, their phosphoric acid esters and/or the physiologically acceptable salts of these compounds for combating diseases.

7. The use of compounds of the formula I, their phosphoric acid esters and/or the physiologically acceptable salts of these compounds for the manufacture of pharmaceutical formulations.

Revendications

1. Dérivés de flavanone de formule I :



dans laquelle Ar¹ et Ar² représentent chacun un groupe phényle non substitué ou substitué une à trois fois par un groupe OH, un groupe alkyle, un groupe alcoxy, un groupe acylamino, un atome d'halogène, un groupe COOalkyle et/ou un groupe NO₂ et/ou par un groupe méthylène-dioxy, les groupes alkyle, alcoxy et acyle contenant chacun 1 à 7 atomes de carbone, cependant que le groupe OH n'occupe que la position 6 lorsqu'au moins un des radicaux Ar¹ et Ar² représente un groupe phényle substitué,

de même que leurs esters d'acide phosphorique et les sels de ces composés.

2. a) Sels d'esters d'acide phosphorique des composés de formule I selon la revendication 1 avec des antibiotiques d'aminoglycosides,

b) sels de gentamycine de l'ester de l'acide 6-phosphorique de la 3-p-méthoxybenzylidène-6-hydroxy-4'-méthoxy-flavanone.

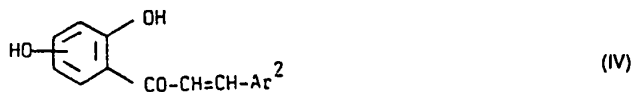
3. Procédé de préparation de composés selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on fait réagir une flavanone de formule II :



dans laquelle Ar¹ a la signification indiquée pour la formule I, avec un aldéhyde de formule III :



dans laquelle Ar² a la signification indiquée pour la formule I, ou en ce qu'on fait réagir une chalcone de formule IV :



dans laquelle Ar² a la signification indiquée pour la formule I, avec un aldéhyde de formule V :



dans laquelle Ar¹ a la signification indiquée pour la formule I, et/ou on convertit une hydroxyflavanone de formule I en son ester d'acide phosphorique correspondant par traitement avec un agent de phosphorylation et/ou on transforme un composé de formule I ou son ester d'acide phosphorique en un de ses sels par traitement avec une base.

4. Procédé en vue d'obtenir des préparations pharmaceutiques, caractérisé en ce qu'on met, sous une forme posologique appropriée, un composé de formule I et/ou un de ses esters d'acide phosphorique et/ou un sel physiologiquement inoffensif d'un de ces composés conjointement avec au moins une substance auxiliaire ou une substance support solide, liquide ou semi-liquide et éventuellement en combinaison avec une ou plusieurs autres substances actives.

5. Préparation pharmaceutique, caractérisée en ce qu'elle contient au moins un composé de formule I et/ou un de ses esters d'acide phosphorique et/ou un sel physiologiquement inoffensif d'un de ces composés.

6. Composés de formule I, leurs esters d'acide phosphorique et/ou les sels physiologiquement inoffensifs de ces composés en vue de combattre les maladies.

7. Utilisation de composés de formule I, de leurs esters d'acide phosphorique et/ou des sels physiologiquement inoffensifs de ces composés en vue d'obtenir des préparations pharmaceutiques.

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65